

## 1. ÜNİTE : KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR &gt; 1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler &gt; 1.3.1.

## Kıyasal Tepkimeleri Açıklama

- Kavram : Yanma Tepkimesi  
Genel Beceriler : Eleştirel Düşünme Becerisi  
Alan Becerileri : Çıkartma Yapma Becerisi

Çalışmanın Adı	<b>YAKTIN BENİ OKSİJENİ</b>	10 dk.
Çalışmanın Amacı	Yanma tepkimesini tanımlayabilme.	

**Yönerge:** Aşağıda verilen bilgilerden yararlanarak soruları cevaplayınız.



Görsel 1: Hidrojen istasyonu

Hidrojenim benim adım,  
Oksijenle hızlıca yanarım.  
Açığa çıkan enerji çok büyüktür,  
Roketi uzaya götürür.

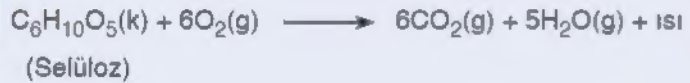


Görsel 2: Uzay mekiği



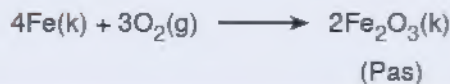
Görsel 3: Yanan odunlar

Odundur benim adım,  
Çoğunlukla selülozdan oluşur yapım.  
Bir tutuşursam havadan kaparak oksijeni,  
Alevler sarar her yeri.  
Yanarken ısı veririm,  
Sıcacık yaparım çevremi.



Görsel 4: Paslı çivi

Ben demir metaliyim,  
Yavaş yavaş da olsa ben de yanarım.  
Alevsizdir oksijenle tepkimem,  
Bir türlü anlaşılmas yandığım.  
Demir yandı demek yerine,  
Şöyle derler: Demir oksitlendi.  
Bir bakarsın yıllar geçtikçe  
Pas kaplamış tüm yüzeyimi.





1. Bir maddenin yanabilmesi için hangi madde ile tepkimeye girmesi gerekir? Yakıcı olan madde hangisidir?

---

---

---

---

2. Bütün yanma tepkimelerinde alev oluşur mu? Açıklayınız.

---

---

---

---

3. Yukarıdaki örneklerden yola çıkarak yanma tepkimesi kavramını tanımlayınız.

---

---

---

---